

Quantité d'électricité mise en jeu

$$Q = I \cdot \Delta t$$

coulomb (C) ampère(A) seconde (s)

Charge de l'électron
 $1,6 \cdot 10^{-19} \text{ C}$

$$Q = N_e \cdot q_e$$

$$= n_e \cdot N_a \cdot q_e$$

$$= a \cdot X \cdot N_a \cdot q_e = a \cdot X \cdot \mathcal{F}$$

a : nombre
d'électron transféré
dans l'équation de
réaction

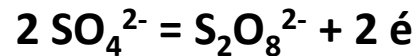
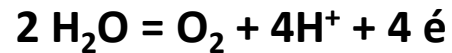
X : avancement

Nbre Avogadro
 $6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$

Faraday =
 96500 C mol^{-1}
(charge d'une
mole d'électrons)

Réactions parasites

Oxydations ANODIQUES :



Réductions CATHODIQUES :

